12.

د . مدحت استلامر

الكيمياء عند العرب



رئيسالتدرير أنيس منصور

د . مدحت ایستلام

الكيمياء عند العرب



الناشر : دار المعارف -- ١١١٩ كورنيش النيل - القاهرة ج . م . ع .

تمهيد

نشأت الكيمياء أول ما نشأت فى مصر الفرعونية ، وبرغم تعدد الصناعات التى قامت فى مصر الفرعونية من صناعات الصباغة والتعدين والزجاج وتحضير الأدوية والعقاقير والزيوت والدهون ومواد الزينة والعطور فإنه كان يزاول هذه المهن متخصصون من الكهنة بطريقة اتصفت فى أغلب الأحيان بالسرية ، وكانوا يكتمون أمرها كلما أمكن ذلك عن عامة الناس ، فلم تعرف بذلك أسرارها الحقيقية ولا أساليها ولا أسسها العلمية طوال ذلك العصر.

وبرغم أن الكيمياء كانت صنعة على درجة عالية من التقدم ، فإنها لم تكن فى ذلك الحين علماً قائماً بذاته بالمعنى الذى نعرفه للعلوم فى العصر الحديث ، بل كانت كغيرها من الصناعات تقوم أساسًا على الحبرة المكتسبة والمران الطويل .

ويمكن بحق اعتبار هذه الفترة على أنها المرحلة الأولى من مراحل نشأة علوم الكيمياء وتطورها .

أما المرحلة الثانية فقد جاءت على يد جامعة الإسكندرية ؛ فلقدكان لجامعة الإسكندرية القديمة دور هام فى العناية بشتى نواحى الثقافة والعلوم ، مما أدى إلى دخول الكيمياء فى عصرها الجديد ، وانتقلت بذلك إلى طور متقدم شيمته الأساسية تعدد المحاولات لتفسيرها الظواهر الطبيعية وفهم عمليات الصنعة الكيمياوية . ويمكن اعتبار هذه المرحلة بحق مرحلة الكيمياء النظرية .

ولم تكن مزاولة هذه المهنة مقصورة على طائفة من الناس كما ف المرحلة الأولى من مصر الفرعونية ، بل نجد أن هذا كان مباحاً للجميع : فنجد فى هذا العصر مثلاً نظرية أرسطاطاليس عند تكوين المادة من عناصر أربعة هى : النار – التراب – الهواء – الماء ، كما أنه تكلم كذلك عن طبائع المادة الأربع وهى : الحرارة – البرودة – الرطوبة – الحفاف .

وبرغم أن هذه المحاولة للبحث فى حقيقة المادة وطبائعها قدتبدو لنا على قدر كبير من التأخير والسداجة ، فإنه كان من نتائجها ظهور فكرة هامة ، وهى إمكان تحويل المادة من حالة إلى أخرى ، سواء بالتسخين أو التبريد ؛ كما أدت بطريقة غير مباشرة إلى فكرة تحويل العناصر بعضها إلى بعض .

أما المرحلة الثالثة وهى أهم هذه المراحل وأخطرها فقد كانت فى عصر بنى أمية ، وقد اعتنى المسلمون خلال هذا العصر بنقل العلوم عمن سبقهم وقاموا بتطويرها والإضافة إليها والإستفادة مها .

وكان أول من أقدم على ذلك الأمير خالد بن يزيد بن مروان ، إذ نقل إليه اصطفن السكندري – وكان من رجال الصنعة المصريين – بعض ماكتب في أصول الصنعة الكيمياوية في ذلك العصر.

ولم يقف نشاط العرب المسلمين العلمي عند حد النقل والترجمة والاقتباس ، بل تعدى كل هذا - وخاصة أيام العباسيين - إلى التطوير والإضافة والابتكار . وقد أسس العلماء العرب إضافاتهم وابتكاراتهم على قواعد ثابتة من التجارب الجديدة والمشاهدات العلمية .

وقد أشاد كثير من السجارات الجديدة والمساهدات العلمية. وقد أشاد كثير من المستشرقين بالدور الهام الذي قام به العلماء العرب في نقل المعارف والعلوم وخاصة ما يتعلق مها بعلم الكيمياء: ذلك أن العرب لم يكتفوا بنقل ما سبقهم من معلومات ولو أن هذا في ذاته يعتبر عملاً هاماً أدى إلى حفظ كثير من البراث العلمي والنظريات، بل إمهم بعد أن ترجموها قاموا بتصحيح الكثير مها، وتوسعوا فيها وأضافوا إليها، وكان الإضافاتهم هذه واكتشافاتهم أثرها الكبير في تقدم علوم الكيمياء كعلم الكيمياء كعلم الكيمياء كعلم الكيمياء كعلم الكيمياء كعلم المتورع علم الكيمياء كعلم بل قاموا بإجراء التجارب والاختبارات وأنشئوا لذلك مختبرات خاصة، لي قاموا من صحة هذه النظريات.

وقد حار كثير من المؤرخين والمستشرقين فى تفسير هذه الظاهرة المجديدة التى صاحبت فكركثير من العلماء العرب، وهى تلك النظرة العلمية التجريبية التى اتسمت بها أعالهم، وعزاها البعض إلى بيئتهم الصحراوية وما تفرضه عليهم من حرص وحذر، ولكنها ترجع فى

الغالب الأعم إلى أن العرب كانوا يسكنون موضعاً متوسطاً بين حضارات الفرس والرومان ، وكانوا يشتغلون بالتجارة مع هاتين الحضارتين مما صبغ أسلوبهم وتصرفاتهم بالنظرة العملية التي انعكست حتى على أعالهم العلمية .

وقد كان جابر بن حيان (٧٩٥م) من أهم الرواد العرب في هذا المجال حتى إنه يمكن تسميته « أبو الكيمياء العربية » وله في هذا الفرع من المؤلفات منها « الكامل » و « الحواص الكبير » و « المقالات الكبرى في علم الصنعة » و « الرياض الأكبر » و البحث » و « الراهب » و « الحدود » و « الإفصاح » و « صندوق الحكمة » و « الرحمة » و « الخالص » إلى غير ذلك من المؤلفات .

ولم يكن جابر بن حيان هو الرائد الوحيد فى هذا المجال : فقد كان أبو بكر محمد بن زكريا الرازى (٩٣٢ م) ، ومن أهم مؤلفاته كتاب « سر الأسرار » الذى منه نسخة مترجمة إلى اللاتينية فى المكتبة الأهلية بباريس تحت اسم Secreta Secretoriwm ، كما أن منه نسخة بالعربية بمكتبة ليبزيج وغير ذلك من الكتب .

كذلك فإن هناك ابن سينا أو الشيخ الرئيس (١٠٣٧ م) وله مقالة في الكيمياء في كتاب و الشفاء ، نفي فيها إمكان تحويل المعادن إلى ذهب ، كما أن له كتاباً آخر يسمى و رسالة في الإكسير ، ، غير أن جابر . ابن حيان قد استرعى أنظار أغلب المستشرقين بأعاله الكيمياوية العظيمة

والمواد التى حضرها بنفسه مثل حمض الطرطريك (الطرطر) وحمض الكبريتيك (ماء الزاج) وحمض النيتريك (ماء الفضة) والماء الملكى (ماء الذهب) ؛ كما يرجع بعض هؤلاء المستشرقين -- مثل هونكه وأوليرى -- الفضل في نشأة المدرسة الغربية في الكيمياء إلى أعال الكيمياوبين العرب الذين قاموا بتطهيرها من السحر والشعوذة والتهويلات وأضافوا إليها الشيء الكثير في طريقها الطويل من «هرمز» إلى تلميذه الروماني «ماريانوس» إلى الأمير العربي خالد بن يزيد بن مروان.

وقد بلغ التقدم الكبير الذي بلغه العرب في مجال الكيمياء التجريبية مبلغاً أثار رببة بعض هؤلاء المستشرقين حتى إن و برثوليه و ذكر في كتابه و العصور الوسطى و أنه يشك في نسبة الكتب اللاتينية في الكيمياء والتي جرى العرف على نسبة إلى جابر بن حيان – إلى جابر العربي ! وقد انساق وراء هذا التخيل حتى إنه افترض أن هناك جابرين : أحدهما لاتيني مجهول أو جابر القرن الثالث عشر الميلادي ، والآخر جابر بن حيان العربي أو جابر القرن الثامن الميلادي ! وبذلك نشأت مسألة جابر الوهمية والتي أصبحت مثاراً للمناقشات والمداولات العديدة بين كثير من العلماء المستشرقين من ناحية وبين بعض العلماء العرب وبعض المستشرقين الآخرين مثل هوليارد وروسكة وغيرهم من ناحية أخرى .

المشكوك فى نسبتها إنما هى فى الأصل لأحد علماء العصور الوسطى المجهولين ، ولكنه لم ينسبها إلى نفسه ، بل نسبها إلى شخصية خيالية سماها (جابرا) ، وهذا -- طبعاً -- شىء غير جائز الحدوث ، ويتنافى هو والأسلوب العلم وطبعة العلماء!

وقد تبين فيا بعد - استناداً إلى الكثير من الوثائق التاريخية والعلمية -أن جابر بن حيان كان حقيقة ثابتة وأن ما نسب إليه من مؤلفات هي
الأخرى حقيقة واقعة ، وقد وردت أقدم الشواهد على وجودها في

ويعتبر هسولميارد أن كتاب « المجسوعة الكاملة » المعسور في العصور الدى ظهر في العصور الوسطى في أوربا ويعتبر من أهم الكتب في علم الكيمياء في ذلك الحين - ترجمة كاملة لكتاب « الحالص » لجابر بن حيان ؛ كما أنه يعتبر أن علم الكيمياء كان مقصوراً على العرب في العصور الوسطى من القرن الثاني عشر الميلادي.

المختبر العربى وأدواته

ترى المستشرقة الألمانية سيجريد هونكه أن البحث عما يسمى و حجر الحكمة ، أو و حجر الفلاسفة ، الذى يحول المعادن الحسيسة إلى المعادن النبيلة ، وكذلك البحث عن و الإكسير، الذى يهب للمرء الصحة ويطيل عمر الفرد – كانا من الأحلام التى راودت المصريين القدماء والفرس والإغريق ومن بعدهم الكياويين العرب ثم الأوربيين .

وعلى الرغم من أن كل هؤلاء لم يتوصلوا إلى نتيجة محددة في هذا الشأن فإن الجهود الكبيرة بذلت والبحوث العديدة التي أجريت في هذا الاتجاه قد عادت بالفائدة على علم الكيمياء حيث أدت إلى بعض الاكتشافات الهامة ؛ كما أنها ساعدت على وضع قواعد ثابتة لهذا العلم ، وكان الفضل الأكبر في ذلك للطريقة التجريبية العلمية التي اتبعها العلماء العرب في هذا الميدان.

وقد قام الكيمياويون العرب بإجراء عديد من التجارب منها: ماذكر فى كتبهم ، ومنها ما تناقله عنهم الآخرون. وقد استلزمت هذه التجارب ضرورة وجود مكان مخصص لهذا العمل مجهز بالأدوات والمعدات التى تساعد فى إجراء هذه البحوث.

وقد ذكر ابن النديم : أن جابر بن حيان كان يقيم في الكوفة في شارع باب الشام في درب يعرف بدرب الذهب ، وأنه وجد في هذا المكان هاوناً كما وجد فيه أيضاً موضعاً ، للحل والعقد ، أي للتحليل والتركيب .

كذلك ذكر هولميارد أن معمل جابر بن حيان قد تم العثور عليه ف أثناء الحفر في أنقاض بعض المنازل بالكوفة منذ قرنين من الزمان ، وقد تصور هولميارد أن المعمل في ذلك الحين كان يشبه القبر وهو بعبد عن الأعين ، ولا يحتوى إلا على القليل من الأثاث مثل بساط ومسند ومنضدة خشبية صغيرة فوقها قنديل مضىء أو ربما شمعة ، كما أنه يحتوى على رفين أو ثلاثة أمام الجالس توضع فوقها القوارير أو الزجاجات ، كذلك يوجد وعاء كمصدر للماء وأجهزة كثيرة أخرى على الأرض بعضها معروف والبعض الآخر لا يُعرف عنه شىء ؛ كما أن المختبر قد يحتوى على موقد في صدر المكان يجلس أمامه العالم الكيمياوى ، ونجد جانبه الماون الذي قد يحتوى على بعض المساحيق ، وبصورة عامة فإن هذا المختبر القديم كثير الشبه بالمختبر الكيمياوى الحديث .

وقد استخدم الكيمياويون العرب كثيراً من الأدوات والأجهزة في إجراء تجاربهم ، وأطلقوا عليها أسماء خاصة وردت في كتبهم ، كما ذكر بعضاً منهاكل من الحوارزمي والرازي وهولميارد مثل الكور أو الموقد نافخ نفسه ، وهو عبارة عن فرن ذي منفاخ له جدار مثقب يساعد بجلي دخول

الهواء يستعمل فى عمليات الصهر والتسخين والغليان والتسامى وغيرها ، ومها البوطق أو البوتقة وهى إناء غير عميق يصنع من الصلصال المحروق ، وربماكانت مبطنة من الداخل حتى لا تتفاعل هى وما يوضع بها من مواد ، ومنها الماشق أو الماشة ، والملعقة أو المغرفة والهاون ويده والأحواض الزجاجية والقوارير والمكسر والمقراض والمبرد والقمع والمنخل والسفنجة والأقداح (والفنجان) والقطارة وغيرها .

وبخلاف هذه الأدوات السابقة التى تستعمل فى كثير من الأغراض فقد كان لهم أجهزة أخرى تستعمل فى بعض الأغراض الحاصة أو فى القيام ببعض العمليات الكيمياوية النوعية :

فقد عرف الكيماويون العرب الزق أو أنبوبة النفخ ، وهى عبارة عن أنبوية رفيعة ذات طرف ملتو قليلاً ينفخ فيها الهواء الذى يوجه إلى طرف اللهب فيزيد اشتعالاً ، ويجعله أكثر قوة وحرارة مما يساعد على صهر المعادن . ومازالت هذه الأداة تستعمل فى المختبرات حتى اليوم .

كذلك ابتكر العرب آلة أو أداة أسموها آلة بوط بريوط وهي عبارة عن بوتقة صغيرة بها بعض الثقوب في أسفلها ، وتوضع في فوهة بوتقة أخرى أكبر منها ، ويحكم الوصل بينهما بطين ، وقد استخدمت هذه الأداة في عمليات و الاستنزال ، أي الترشيح وهي تشبه بعض أنواع المرشحات المستخدمة اليوم . وقد ابتكر العرب كذلك والأثال ، وهو

عبارة عن طبق ذى غطاء (مكب) واستخدم فى تركيز المستخلصات وفى عمليات التصعيد والتسامى

ومن أهم ابتكارات العرب في مجال الكيمياء التجريبي استحداثهم لعديد من أجهزة التقطير التي أحدثت انقلاباً هائلاً ، وسمحت لهم بإجراء كثير من العمليات الكيمياوية الرئيسية مثل التقطير والتصعيد والتلقية والفصل والتركيز وغيرها من العمليات الني ساعدتهم على كشف خواص كثير من المواد وتحضير كثير من المستخلصات والعقاقير والعطور . وقد جاء ذكر الأنبيق في مؤلفات جابر بن حيان وهو كما وصفه يتركب من قرعة يوضع بها السائل المراد تقطيره ومن قابلة لاستقبال السائل المقطر، وقد تصل بينهما أنبوبة توصيل، أما الأنبيق الأعمى فليست به وصلة جانبية ، وهو يشبه الدورق المخروطي المستعمل اليوم . كذلك استخدم الكيمياويون العرب الهاون والمهراس، وعرفوا المرجل ويصنع من النحاس أو الحديد ، وأطلقوا عليه أحيانا اسم طنجير، كما استخدموا السكرجة في عمليات (التبخير) البطيء وهي تشبه زجاجة الساعة المستخدمة اليوم ، واستخدموا راووقاً من خيش في أعمال التصفية والترشيح .

وقد عرف الكيمياويون العرب الميزان الحساس ، ووصفه جابر فى كتبه وصفاً دقيقاً ، وكانوا يستخدمون الرطل والأوقية والمثقال والدرهم والدانق والقيراط والحبة فى بحوثهم الكيمياوية ، ومن المعروف أن الرطل

المستخدم فى ذلك الحين كان يساوى ١,١ من كيلو جرام ، على حين كانت الحبة تزيد قليلاً على ٢٠٠٦ من الجرام ، مما يدل على مدى حساسية ودقة الميزان المستعمل فى ذلك الحين ، ومن المدهش حقاً أن الميزان لم يستخدم فى التجارب الكيمياوية فى أوربا إلا بعد عهد جابر بن حيان بأكثر من ستة قرون!

العمليات الكيمياوية التي عرفها العرب

يتضح مما سبق أن المعمل العربي كان مجهزاً بكثير من الأجهزة والأدوات التي مازلنا نعرف بعضها أو الكثير منها حتى اليوم. وقد سمح ذلك للكيمياويين العرب بالقيام بعديد من العمليات الكيمياوية الهامة التي تعتبر أساساً لعلم الكيمياء التجريبي الحديث: فقد عرف العلماء العرب عمليات التقطير والتصعيد (التسامي) والترجيح (التركيز) والتحليل والتشويه والتشميع والقصدأة (تكوين الصدأ) والتكليس (الاتحاد مع الأكسجين) والتصويل (التعديم)، واستخدمت هذه الأخيرة في فصل الخامات بعضها عن بعض.

كذلك عرف العرب عمليات الإقامة (تقسية المعادن) والألغام (الاتحاد مع الزئيق) والتصفية والاستنزال (الترشيح) والتبيض (قصر الألوان) والعقد (التحضير أو التركيب) والتبخير والحلط والسحق والتجفيف والتكرير (فصل السوائل بعضها عن بعض) والسقى (التخفيف بالماء) والتطهير (أى الغسل بالماء وإزالة الشوائب) والتخمير (واستخدمت هذه الطريقة في تحضير الكحول وحمض الحليك) والسكرجة (البخر) والتنقير ويقصد بها التنقية .

ويتبين من ذلك أن العمليات الكيمياوية الأساسية كانت معلومة للعلماء العرب ، وقد جاء ذكر الكثير منها في بحوثهم ومؤلفاتهم مصحوبة بشروح وافية عن كيفية إجراء هذه العمليات التي كان لهم فضل السبق فيها والتي مازلنا نستخدمها حتى اليوم.

المصطلحات الكيمياوية عند العرب

احتوت مخطوطات الكيمياويين العرب أمثال جابر بن حيان (وأبو بكر الرازي) على أسماء لكثير من المواد الكيمياوية ، وكانت هذه الأسماء متداولة بيبهم ومتفقأ عليها بين أصحاب الصنعة حتى إنها بلغت مستوى المصطلحات العلمية: فقد أطلق العرب اسم الجواهر على العناصر . وقسموها إلى أجساد قصد بها المعادن « الفلزات » لأنها تتحمل الحرارة . وإلى أرواح قصد بها اللافلزات مثل الكبريت والزرنيخ ؛ لأنها تتطاير بالحرارة . كذلك أطلقوا أسماء أخرى متعددة على الأنواع المختلفة من المركبات مثل الأملاح والزاجات (البلورات) والمرقشيتا والجمسى والكحا (كبريتيد الأنتيمون) والدوحي (محلول كبريتات الحديدوز) وكان يسمى أحياناً ماء الحديد . والزنجفر (كبريتيد الزئبق) والإسبرنج (أكسد الأنتمون) والأسرب (الأنتمون) والقلص (القصدير) والماء المثلث وكان يحضر من الجير والنطرون والقلى وحمض الأترج (محلول حمض الستريك) والأشنان (الرماد) ويحتمل أن الكلمة الإفرنجية Ash مستنبطة من هذه الكلمة . والنيلج (السناج) والزيت الطيب (زيت الزيتون) وزيت الزاج (حمض الكبريتيك) والماء المحلل أو ماء النار أو الماء المساعد (حمض النتريك) وحجر جهم (نترات الفضة)، والزاج الأخضر (كبريتات الحديدوز) والزاج الأزرق (كبريتات النحاس المائية) والماء الحاد (حمض الحليك). والحل المصعد (حمض الحليك المركز) والنورة (الجير المطفأ) وعصارة الرايب (محلول حمض اللبنيك) وكلس الفضة (أكسيد الفضة) وإسفيداج الكلس الثابت (كربونات الرصاص) وكلس العظم وماء

الملح وغيرها .

ومازلنا حتى اليوم نستخدم بعض هذه المصطلحات العربية مثل الطلق (التلك) والزنجار (خلات النحاس القاعدية) والإسفيداج (كربونات الرصاس القاعدية) والبوتاس (هيدروكسيد البوتاسيوم) والسلماني (كلوريد الزنبقيك) والراسب الأحمر (أكسيد الزنبق) وملح النشادر (كلوريد الأمونيوم) والماء الملكي والصودا الكاوية والكحول (وهي أصلا الغول عند العرب ولكها حرفت إلى الكحول عند ترجمها إلى اللاتينية) والجبس أو الجص، والحير الحي والراسب والمحلول

النظريات الكيمياوية القديمة وتطورها على يد العلماء العرب

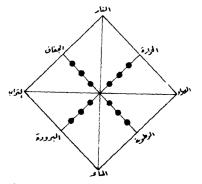
أتاحت عمليات النقل والترجمة التى انشغل بها العرب فرصاً هائلة للاطلاع على أعمال كل من سبقوهم فى مختلف مجالات العلوم والمعرفة . وكما بينا من قبل لم يكتف العلماء العرب بنقل ما سبقهم من تراث ، بل قاموا بدراسته ونقده ، وأضافوا إليه الشيء الكثير .

وقد تناول العلماء العرب كثيراً من النظريات الكيمياوية التى عرفها الأقدمون بالبحث والتمحيص، وأدخلوا عليها كثيراً من التعديلات والشروح، بل أقاموا أحياناً برفض مالم يتمشى منها مع تجاربهم واستنتاجاتهم، ووضعوا لها بديلاً متطوراً ؛ ليفسر الظواهر العلمية التى كانت معروفة لديهم، كما أنهم قاموا فى كثير من الأحيان باكتشاف أسس ومبادئ جديدة لم تكن معروفة من قبل.

ويمكن الاستدلال على ذلك باستعراض بعض النظريات أو القضايا العلمية الهامة التى كان للعرب: إما فضلُ السبق فيها وإما تناوُلهم لها بالنقد والبحث والتطوير.

نظرية العناصر الأربعة ونظرية الكبريت والزئبق لجابر:

أعلن إرسطو (٣٢٢ ق . م .) نظريته فى تركيب المادة فى كتابه « السماء » ، وافترض فيها أن العالم كله يرجع فى الأصل إلى ما أسماه « المادة الأولى » وافترض كذلك أنها تظهر فى شكل أربعة عناصر بسيطة هى : النار - الهواء - الماء - التراب ، ويشترك كل عنصر منها والعنصر الآخر فى خاصيتين من الخواص الأربعة التالية : الرطوبة - البيوسة - الحرارة - البودة .



وعندما جاء جابر بن حيان قام بفحص نظريات وأعال كل من سبقوه ومنها نظرية العناصر الأربعة السابقة . وقد وجد جابر أنها لا تفسر الظواهر والمشاهدات التي كان يلاحظها في تجاربه ؛ مما أدى إلى وضع نظريته الحناصة عن تكوين المعادن من الكبريت والزئبق والتي نجدها في كتبه و الإيضاح ، و و الماثة والإثنى عشر ، وقد قال المستشرق جورج سارتون في ذلك : منذ شرع المسلمون يتشككون في النظريات الكيمياوية القديمة بدأت مرحلة وصولهم إلى مستوًى عال من التفكير الكيمياوية القديمة بدأت مرحلة وصولهم إلى مستوًى عال من التفكير

وقد حمل جابر على نظرية إرسطو ، وحاول أن يضع لها أساساً جديداً يفسر كيفية تكون العناصر فى باطن الأرض ، وخرج من ذلك بنظرية جديدة بقيت معمولاً بها حتى القرن الثامن عشر الميلادى . ونما قاله جابر فى هذا الشأن :

وإن المعادن تتكون من عنصرين أحدهما دخان أرضى ، والآخر بخار مائى ، فإذا تكاثف هذان العنصران فى باطن الأرض تكون الكبريت والزئبق ، وإذا اتحد الكبريت والزئبق تكونت المعادن وإنما تتفاضل المعادن بحسب النسبة التى يتحد بها الكبريت والزئبق ».

ويرى جابر أنه إذا زادت نسبة الكبريت فى المعدن أصبح هذا المعدن أشد صلابة وأخف وزنا ، كما أنه يصير هشًا ويكون أكثر قبولاً للصدأ ، أما إذا زادت نسبة الزئبق فى المعدن فإنه يصبح أثقل وزناً وأكثر ليونة وأقل قابلية للصدأ .

وعلى الرغم من أن هذه النظرية عديمة القيمة العلمية هذه الأيام

فإنها كانت تمثل تحدياً لنظرية إرسطو ومحاولة للأمام فى تفهم طبيعة المادة. وهى على أية حال تدل دلالة واضحة على معرفة جابر بن حيان لحصائص وصفات المعادن من ناحية الصلابة والليونة، ومن ناحية قابليتها للصدأ أو مقاومتها له ، كما أنها تدل على معرفته بما نسميه اليوم الوزن النوعى.

نظرية تحويل العناصر:

شغلت هذه القضية أذهان كثير من التجريبين منذ زمن بعيد ، وكان الهدف مها تحويل بعض المعادن الحسيسة مثل الرصاص إلى معادن نفيسة مثل الفضة والذهب فى خطوة واحدة .

وقد كانت هذه المحاولات ممكنة نظريًا على ضوء كل من نظرية العناصر الأربعة لإرسطو أو نظرية الكبريت والزئبق لجابر بن حيان. ولقد انشغل بهذا التحويل كثير من العلماء وغير العلماء في العصور الوسطى ، وكان هدفهم الأول اكتشاف مادة عنصرية يمكن بها تحويل العناصر بعضها إلى البعض أو إلى معدن الذهب ، وهي ما سميت فيا بعد باسم والسر الأعظم ، أو و الحجر المكرم ، أو و حجر الفلاسفة ، باسم وقد أثارت هذه الفكرة وما تبعها جدلاً عميقاً بين المشتغلين بعلوم الكيمياء على مر العصور ، فهم : من تحمس لها وأفرد لها أبواباً في كتبه ، ومهم من أنكر هذا الاحتمال .

ولقد اختلف الكيمياويون العرب فى تفسير كيفية تحويل المعادن بعضها إلى البعض ، فقال بعضهم : لأنها تتحرك فيصير النحاس فضة وتصير الفضة ذهباً . وقال البعض الآخر : إن المعادن لا تتغير إلا فى صورتها ، فيصبغ النحاس فيصير أبيض اللون كالفضة ، وهكذا وإن كان كل معدن يظل حافظاً لكل صفاته الأصلية .

وقد كان ابن سينا من العلماء العرب الذين أنكروا فكرة تحويل المعادن الحسيسة إلى ذهب أو فضة إذ يقول : « نسلم بإمكان صبغ النحاس بصبغ الفضة ، أو الفضة بصبغ الذهب ، إلا أن هذه الأمور المحسوسة تشبه ألا تكون هي الفصول (الحواص) التي تصير بها هذه الأجساد أنواعاً ، بل هي أعراض ولوازم » .

ويساير ابن سينا في هذا الاتجاه معاصره البيروني ، وقد ذكر رأيه في ذلك في كتابه و الجاهر في معرفة الجواهر » كذلك عرض الكيمياوي العربي زين الدين عبد الرحمن الجويري في النصف الأول من القرن الثالث عشر الميلادي ما يقرب من ثلثاثة طريقة يخدع بها أهل الصنعة القديمة السذج من الناس.

غير أننا نجد أن الكيمياوى العربى أبا القاسم محمد بن أحمد العراق (١٣٠٠ م) يدافع عن فكرة تحويل المعادن إلى ذهب فى كتابه « العلم المكتسب فى زراعة الذهب ، بقوله : « إنه يمكن تحويل الرصاص إلى الفضة ، فإذا أثرت النار فى الرصاص أحلته وأنضجته وتطاير الجزء

الأكبر منه وتخلفت بقية صغيرة من الفضة ، وبهذه الطريقة يمكن الحصول على ربع درهم من الفضة النقية من رطل من الرصاص ... وحيث إنه قد تيسر بذلك تحويل جزء من الرصاص إلى فضة فليس

وحيث إنه قد تيسر بذلك تحويل جزء من الرصاص إلى فضة فليس من المستبعد تحويله كله كما أنه يصبح من المعقول تحويل الفضة إلى ذهب !

والاستنتاج الذي توصل إليه العراق لم يكن وليد الوهم أو الخيال ، ولكنه كان مبنيًا على التجربة العملية وعلى بعض الظواهر والمشاهدات التي رآها ولم يحسن فهمها وتفسيرها ، فهو في هذه التجربة قد تمكن فعلاً من فصل جزء من الفضة من خام الرصاص قدره هو بنفسه بحوالى ربع درهم في الرطل الواحد ، وهذه حقيقة فإن بعض خامات الرصاص نحتوى على بعض الفضة ، ويمكن فصلها عنها بالنار بالتسخين الشديد ، رلم يكن ليتسنى له ولأمثاله في هذا العصر أو ما سبقه من عصور إدراك هذه الحقيقة ، وفسروا هذه المشاهدة على أنها تحويل لأحد المعادن لخسيسة وهو الرصاص إلى أحد المعادن النفيسة وهي الفضة بتأثير النار . وقد استطاع الكيمياويون العرب وعلى رأسهم جابر بن حيان رأبو بكر الرازى من خلال محاولاتهم المتعددة لتحويل المعادن بعضها إلى هض أن يكتشفوا كثيراً من خصائص وصفات العناصر والمواد التي كانت غير معروفة من قبل : أي أنه برغم جدوى هذه المحاولات فإنها كانت ذات فائدة أكبر. فقد دعاهم هذا إلى إجراء مثات من التجارب وإلى ابتكار عديد من الأجهزة والأدوات ؛ كما أنهم قاموا بتحليل عددٍ لا يحصى من المواد بغرض الحصول على حجر الفلاسفة الذى وصفه شيخ الكيمياويين العرب جابر بن حيان فى كثير من مؤلفاته .

ويبدو أن كثيراً من الباحثين أو المشتغلين بالكيمياء الذين أتوا بعد جابر لم يفهموا قصده فى وصف حجر الفلاسفة ، وغاب عن الكثير مهم قصده من إجراء تجاربه المختلفة . وإذا اطلعنا على وصف جابر لحجر الفلاسفة خرجنا بانطباع غريب ، وهو أن هذا الحجر ما هو إلا خام الذهب نفسه أى الصخور الأرضية التي تحتوى على آثار من الذهب ، وأن جابراً كان فى حقيقة الأمر يشرح طريقة فصل هذا الذهب من تلك الحامة فقط .

ولدينا دليل واضح على ذلك فى المقالة العاشرة من كتاب جابر بن حيان a الحواص الكبير a والتى ذكرها كراوس فى كتابه a محتارات من رسائل جابر بن حيان a وهى ذات دلالة كبيرة فى هذا الصدد ونص هذه الرسالة كالآتى :

وكنت يوماً عند إسحق بن موسى بن يقطبن وعنده رجل فاضل من الصنعويين (من المشتغلين بالكيمياء) لم أر مثله فى الطالبين لهذه الصناعة ، فبلغنا إلى هذا الموضع حتى إذا تذاكرنا أن شيئاً يعمل به هذا العمل دفعة واحدة (يشير إلى حجر الفلاسفة) قال لى : يا سيدى ،

أنت تعلم أن هذا عند الفلاسفة وفى ظاهر كلامهم أن ذلك ممتنع أن ينقلب شيء من النحاسية أو غيره إلى الذهبية ، دون الفضية ثم يصير إلى الذهبية فقلت : أتعلم لم ذلك يا أخى ؟ قال لا ، والله ، فقلت : إنه من الممتنع عندهم في كل عقل في أول الأمر أن يصير أول إلى ثالث دون أن يحل في الثاني . فإن الأجساد كلها دون الذهب في الأوزان أولاً ؛ قال : نعم ؛ ثم إن الفضة إلى الذهب أقرب من جميع الأجساد. قال نعم ؛ فقلت له : وأوجبوا أن ذلك محال أن يكون جسداً منها في حد الذهب دون أن يصبر فضة . لأن مثال الذهب عشرة من العدد . ومثال الفضة تسعة . ومثال الأجساد من ثمانية إلى الواحد ، فمن المحال أن يبلغ هذا الحساب أو غيره عشرة دون أن يبلغ تسعة فاعلم ذلك (يشير هنا إلى أنه لا يمكن أن ينتقل المعدن من حالة إلى أخرى فجأة) . فلما انكشف له ذلك قال : نعم ؛ فإنه لمن أعجب الأقاويل ! فكيف يصير يا سيدى هذا الذي تذاكرناه حقًا والحق لا يكون في وجهين متناقضين ، يقصد كيف يمكن تحويل المعادن إلى ذهب بالتدريج من معدن إلى فضة إلى ذهب؟ ثم كيف لا يمكن إجراء ذلك على حد قول (الفلاسفة)؟ فقلت له : إنك كنت عندى محموداً من أول أمرك إلى هذا الوقت ، كأنك انحللت في باب النظر (أي بعدت عن الفهم والبصيرة) قال : نعم ، يا سيدى ، أنا أسألك أن تعلمني كيف ذلك ؟ فقلت : نعم ، إنك لو استعملت ما تكلمت به من ساعة قبل هذا الوقت ههنا كنت قد

أصبت الطريق بجعله يجيب عن نفسه حتى يقتنع بما قال ، وهذا أسلوب سقراط في الإقناع . وكان قد جرى بيننا قبل هذا كلام في التشميع فجود فيه (أي أحسن) فقال : وما ذلك يا سيدي ؟ فقلت : أليس بعض الأشياء قد تصير إلى التشميع وأنت لا تعلم ولا شمعته ؟ فقال : حسبى فأعد أنت المسألة . فقلت : إنه ينتهي في التدبير إلى التاسع ونحن لا نراه فيجب أن تتأمل ذلك حتى إذا وصل الذهب المدبر إلى حالة الفضة في التشميع صبغ النحاس فضة ؛ فقال : صدقت وانتهت المقالة ، . ونلاحظ أن جابراً في هذه المقالة كان يخفي الحقيقة ، ولا يصرح بها فى وضوح إلى السامع أو القارئ ، ولكن نلاحظ قوله صبغ النحاس فضة مما يدل على عدم اقتناعه بهذا التحويل العنصري ، وأن العملية في نهاية الأمر عبارة عن تغير ظاهرى مثل صبغ النحاس بلون الفضة ! وتعتبر تلك المقالة دليلاً هامًا ينفي عن جابر بن حيان تلك الحرافة التي ألصقها به كثير من الباحثين ومن أتوا بعده من المشتغلين بهذه الصنعة ، ولم تحرج تجارب جابر عن كومها تجارب معملية متقدمة لا تؤدى إلا إلى تحضير بعض المركبات الكيمياوية والأحاض وغيرها من المواد. وقد حذر جابر من الجرى وراء الأحلام ، ونبه إلى العناية بالدرس والتمحيص فقال: وحتى لا تذهب بعمرك سدى ، كذلك فإن هناك شيئاً يسترعى النظر في مقالة جابر وهي قوله : ﴿ الْأَجْسَادَ كُلُّهَا دُونَ الدُّهُبِ فِي الأوزان ۽ وكأنه يشير إلى أنه لكي يتحول أحد المعادن إلى الذهب لابد أن يتغير وزنه وهو ما لا يحدث عادة فى التجارب الكيمياوية ! ومن المعتقد أن حجر الفلاسفة عند جابر كان الزنجفر (كبريتيد الزئبق) وأنه كان يحضره بنفسه ، ثم يصهره مع معدن النحاس فى وسط الرماد ، فيتحلل إلى الزئبق الذى يكون مملغا مع النحاس فإذا كانت كمية الزئبق صغيرة تحول النحاس الأحمر إلى لون ذهبى مثل الذهب ، أما إذا كانت كمية الزئبق كبيرة صبغ النحاس بصبغ الفضة كما قال جابر . وجدير بالذكر أن جابر بن حيان قد عرف عملية الإلغام ووصفها ضمن تجاربه العديدة .

وفى الحقيقة فإن عمليات تحويل المعادن الحسيسة إلى معادن نفيسة باستعال حجر الفلاسفة قد فهمت بطريقة سطحية غير متأنية وعلى أساس أنها من العلوم الغيبية التي كانت شائعة فى ذلك الوقت مثل السحر والشعوذة، ومن ثم فقد جانب التوفيق هؤلاء الباحثين ولم يستطيعوا التعرف على الحقيقة العلمية التي تحتويها هذه المحاولات، كما أن الأسماء التي أطلقها الأولون على هذه التجارب كانت لا تتفق مع مفاهيمنا العلمية، وبذلك فإنها كانت مضللة وكانت سبباً فى ضياع المعنى المقصود من هذه التجارب.

والاحتمال الأكبرأن عملية تحويل المعادن الخسيسة إلى ذهب ما هى إلا عملية استخلاص فعلى للذهب من خاماته بطريقة كيمياوية سليمة تتلخص فى استخدام الحام المحتوى على الذهب وصهره: إما مع الزئبق ، أو مع الزنجفر (كبريتيد الزئبق) حيث يتكون مملغم الذهب الذى ينفصل عن الشوائب، ثم يتحلل بالحرارة إلى بخار الزئبق ، ويتبقى الذهب الأصلى السابق وجوده فى الحام المستخدم.

وقد عبر جابر بن حيان عن هذا المعنى فى كثير من كتبه ومقالاته بطريقة غامضة مبهمة ، ولكنها بلا شك تحمل فى ثناياها كثيراً من الجمل والعبارات التى تؤدى إلى هذا المعنى السابق . ومن الملاحظ أن بعض العلماء العرب مثل ابن سينا والكندى والفارابي لم يخالفوا جابراً فها ذهب إليه إلا أن أبا بكر الرازى وكثيراً من العلماء الأوربيين قد جروا وراء هذا الحلم لفترة طويلة .

ولعل بعض التجارب العملية الدقيقة مثل تجربة والعراقى والتى تمكن فيها من فصل بعض الفضة من الرصاص وما احتوته من ظواهر غير مفهومة فى هذه العصور هى التى خدعت الكيمياويين القدامى، وجعلهم يعتقدون إمكان هذا التحويل. ومن أمثلة هذه التجارب التى أسىء فهمها والتى ساعدت مظاهرها على إثارة هذه القضية غمس قضيب من الحديد فى محلول الزاج الأزرق (كبريتات النحاس) فإنه بعد فيرة من الزمن يتحول لون القضيب إلى اللون الأصفر أو الأحمر، فيظن أنه قد تحول إلى ذهب أو نحاس! وحقيقة الأمر أنه حدث تبادل بين أيونات الحديد التي تخرج من القضيب إلى المحلول لتحل محل أيونات النحاس على حين تترسب أيونات النحاس من المحلول على سطح قضيب المنحول على مطح قضيب

الحديد ، فتعطيه هذا اللون الأصفر أو الأحمر ، ولم يكن لدى القائمين بهذه التجارب علم بعملية التبادل الأيونى هذه أو عملية الإحلال التي نعرفها نحن الآن فلعبت برموسهم الظنون !

كذلك فإن صهر بيريت الحديد (كبريتيد الحديدوز) مع الرصاص في النار يعطى بعد فترة طويلة من التسخين الشديد كمية قليلة من الذهب وقد ظن القائمون بهذه التجارب - لقصور علمهم وإدراكهم - أن الحديد يتحول إلى ذهب في هذه التجربة ، ولكن الحقيقة العلمية الثابتة أن بعض خامات الحديد ومنها خام البيريت تحتوى على آثار ضئيلة من الذهب وعند صهر خام البيريت في وجود فلز الرصاص الذي يساعد على خفض درجة الحرارة اللازمة للصهر - فإنه يتطاير منها ما يتطاير ، ويتبق الذهب في حالته النقية ، وليس هناك تحول ما من الحديد إلى الذهب!

وينبغى أن نشير هنا إلى أن السبب الأول فى ذلك الغموض الذى أحاط بعمليات تحويل المعادن إلى ذهب هو رغبة القائمين على هذه التجارب فى الاحتفاظ بأسرارها وإحاطتها بهالة من الكتمان والتعقيد، فكل منهم يريد الفضل لنفسه ؛ كما أنه يرغب فى أن يكون الوحيد الذى يعرف هذا السر العظيم الذى يحقق له الثروة والسلطان!

وقد استمر السباق بين المشتغلين بعلوم الكيمياء فى هذا المضار فترة طويلة شملت أغلب العصور الوسطى حتى إن بعضهم قد أضاع ثروته وأننى عمره فى سبيل تحقيق هذا الهدف مثل و برنارد تريفيزان ، الذى عاش فى القرن الحامس عشر، والذى بحث عن الذهب حتى فى روث البهائم وسلق من البيض ألفين مع تقطير الناتج على مدى ثمانى سنوات طويلة لاستخراج حجر الفلاسفة . وقد مات تريفيزان قبل أن يحقق شيئاً ، بل لعله عرف أنه كان ينشد المستحيل ؛ فقد كان آخر أقواله و لعمل الذهب على المرء أن يبدأ بالذهب ! ه .

وقد ادعى و فان هلمونت » (١٦٤٤ م) بأنه استطاع تحويل الزئبق

إلى ذهب ، ولكن تبين أنه كان يستعمل خامات معدنية تحتوى أصلاً على الذهب ، ولم يكن يفعل شيئاً جديداً ، بل كان يكرر التجارب التى قام بها نفسها جابر بن حيان من قبل فى القرن الثامن الميلادى . وقد استمرت هذه المحاولات حتى بداية القرن العشرين ، فنجد أن كيمياويا طبيبا بريطانى الأصل يدعى و جيمس برايس ، (١٧٨٢ م) وهو عضو فى الجمعية الملكية البريطانية يقوم بتجارب غريبة تشتمل على مساحيق بيضاء وحمراء مدعياً أنه يستطيع تحويل الزئبق إلى ذهب ، ولكن عندما طُلِبَ منه إعادة التجربة عجز عن ذلك وانتحر! ويبدو أن تحقيق هذا الحلم الذى راود المشتغلين بالعلم على مدى التاريخ قد استقطب كثيراً من المحتالين ، فعمد بعضهم إلى الغش

والخداع فكانوا يضعون إحدى المواد فى بوتقة ساخنة ويقلبونها بمحرك أجوف من الحديد يحتوى بداخله على قليل من برادة الذهب، ثم يقومون بسد طرفه الأسفل بالشمع. وعند تحريك المادة الساخنة بهذا

المحرك فإن الشمع ينصهر بالحرارة وتنتشر برادة الذهب فى المحلول ، ثم ترسب أُخيراً فى القاع ، فيخيل لمن يرى ذلك أن المادة قد تحولت إلى ذهب ! .

وقد استخدم آخرون محركاً من نوع آخر نصفه الأعلى من الحديد على حين صنع نصفه الأسفل من الذهب المغطى بطلاء خاص يشبه الحديد حتى يخيل لمن يراه أن القضيب قد صنع بأكمله من الحديد ، وعند تحريك السائل بهذا المحرك فإن الطلاء يزول تدريجاً عن النصف الأسفل من القضيب ، ويظهر الذهب ، ويبدو لمن لا يعلم هذه الحقيقة أن الذهب قد ترسب على القضيب من المحلول !

كذلك ادعى دكتور ستيفن إمنس فى الولايات المتحدة حديثاً أنه قد اكتشف و الأرجنتاورم ، (Argentawrwy) وهو شىء أشبه بحجر الفلاسفة ، فإذا وضعه فى مزيج من الفضة والذهب زاد فيه مقدار الذهب .

وقد ألف هذا الرجل شركة مساهمة باعت لمصلحة الدمغة بالولايات المتحدة الأمريكية سبيكة تزن عشرة أرطال ، وجد بالتحليل أن بها فضة وذهباً . وقد وعد الدكتور ستيفن بإقامة عرض لاكتشافه فى المعرض العالمي الذي كان مزمعاً عقده عام ١٩٠٠ ، ولكنه لم يبر بوعده ، وتبين أن كل ما قاله لم يكن إلا خدعة كبرى !

نظرية الفلوجستون (Phlogiston Theory):

تنسب هذه النظرية إلى العالم الألماني «شتال» (Stall) ١٧٣٤ م، ويمكن أن نطلق عليها اسم نظرية السعير.

وقد ادعى شتال أن كل مادة تتكون من رمال أوكلس ومن مادة أخرى قابلة للاشتعال تسمى (فلوجستون) أو سعيراً ، وأنه إذا ما تأثرت المادة بالحرارة فإنه ينطلق مها السعير أو الفلوجستون على هيئة ضوء ولهب وحرارة ويتبقى الكلس : أى أن عملية الاحتراق إنما هى فى رأى شتال عبارة عن انطلاق الفلوجستون من المادة على هيئة لهب ، وتنهى عملية الاحتراق بانهاء تصاعد الفلوجستون تاركاً خلفه الكلس أو الرماد .

وقد استمرت نظرية الفلوجستون سائدة لمدة تزيد على نصف قرن بالرغم من قصورها ، ونلاحظ أن هذه النظرية تقوم أساساً على نظرية جابر بن حيان للكبريت والزئبق ، وأنه لا فرق فى الحقيقة بين هاتين النظريتين إلا فى اسم المادة المتطاير ، فجابر يسميها كبريتاً وشتال يسميها (فلوجستون) .

ويبدو أن شتال لم يطلع على جميع أعال جابر بن حيان التى ترجمت إلى اللاتينية فى العصر الوسيط ، واكتفى بتحوير نظريته عن الكبريت والزثبق على هذا الشكل الذى نراه ، ولم يفطن إلى أن جابر بن حيان قد تكلم عن عملية التكليس ، وهى تسخين المعدن فى الهواء ، وملاحظته

أن وزنه يزيد نتيجة لأكسدته وتحوله إلى الإكسيد ، ولو فطن شتال إلى ملاحظة جابر لعرف أن الاحتراق إنما هو فى الأساس عملية اتحاد مع أكسجين الجو.

قانون الاتحاد الكيمياوي

لم يعرف قانون الاتحاد الكيمياوى على وجه التحديد إلا على يد العالم الغربى والتون (١٨٠٨م) وهو ينص فى أبسط صورة على أن العناصر تتحد بعضها والبعض بنسب ثابتة من ناحية الوزن.

ويبدو أن جابر بن حيان قد سبق والتون بعدة قرون فى فهم هذه الحقيقة العلمية ، وله فى ذلك عدة أقوال وردت فى كثير من كتبه ومقالاته فهو يقول :

 إن فى الأشياء كلها وجوداً للأشياء كلها ، ولكن على وجوه من الإخراج a .

وقال : ووليس فى العالم شىء إلا وهو فيه من جميع الأشياء » . وقال أيضاً : وينبغى أن تعلم أن الكل يجذب الجزء ، والجزء يدخل فيه بالقوة والفعل جميعاً » .

ويفهم من هذه العبارات أشياء متعددة منها :

 ١ - أن هناك وحدة فى الكون ، وأنه مترابط أشد الترابط ، كما أنها
 تعمى وحدة البناء : فهها تعددت الصورة والأشكال وتنوعت طرق إخراجها فى النهاية تتكون من وحدات ثابتة . لا الكل يتكون من أجزاء وهذه الأجزاء هي التي تحدد القوة والفعل أى تحدد الحواص . وقد تكلم جابر بن حيان كذلك عن أصل الأشاء فقال :

وإن أصل الأشياء أربعة أشياء ولها أصل خامس وهو الجوهر البسيط المسمى الهباء المملوء به الحلل (الفراغ)، وهو يبين لك إذا طلعت الشمس، وإليه تجتمع الأشكال والصورة وكلَّ منحل إليه، وهو أصلَّ لكل مركب، والمركب أصل له، وهو أصل الكل، وهو باق إلى الوقت المعلوم،

ومن المعتقد أن هذا الوصف ينطبق على تعريف الجزىء أو الذرة التى هى أساس فى بناء كل مادة ، كما أن قوله وهو يبين لك (يظهر لك) إذا طلعت الشمس يقصد به بيان مدى صغر هذا الهباء ، وقوله – وكل منحل إليه – يعنى أن تفكك المركبات يعطى ذرات أو جزيئات فى نهاية الأمر ، وقوله – وهو باق إلى الوقت المعلوم – يعطى معنى عدم الفناء والثبات .

ويمكن القول مما تقدم أن جابر بن حيان والكيمياويين العرب قد عرفوا مبادئ النظرية المدرية فى طابعها الفلسفى دون التقنين العلمى . وقد وضع جابر بن حيان فى كتابه و المعرفة بالصنعة الإلهية والحكمة الفلسفية ، أساساً لقانون الاتحاد الكيمياوى قبل رختر (١٨٩٢ م) وقبل والتون (١٨٩٢ م) عمل يقرب من ألف سنة ! وقد ذكر اللكتور

عبد الحليم منتصر فى كتابه و تاريخ العلم ودور العلماء العرب فى تفدمه ، التجرية التي أجراها جابر بن حيان لتحضير الزنجفر وكبريتيد الزئبق ، فيقول :

وصب فيها مقداراً ملاعاً من الزئيق ، واستحضر آنية من الفخار بهاكمية من الكبريت الأصفر المسحوق ، وثبت القارورة فوق الكبريت ، واجمعه حولها بشكل كومة مستعيناً بمقدار آخر من الكبريت ، حتى بصل إلى حافة القارورة ، ثم أدخل الآنية فى فرن ، واتركها فيه ليلة بعد أن تحكم سدها ، فإذا ما فحصها بعد ذلك وجدت الزئيق قد نحول إلى حجر أحمر هو الزنجفر . وهي ليست مادة جديدة فى كليها ، والحقيقة أن هاتين المادتين لم تفقدا ما هيهها ، وكل ما حدث أنها نحولتا إلى دقائق صغيرة امترجت فأصبحت العين عاجزة عن التمييز بيها وظهرت المادة المناجة من الإنجاد متبجاسة التركيب ، ولوكان فى قدرتنا وسيلة تفرقة بين دقائق النوعين الأدركنا أن كلاً منها محتفظ بهيئة الطبيعية الداعة » .

ويضيف منتصر أن فى هذا تصويراً عجيباً للاتحاد الكيمياوى تخيله جابر ببصيرته ، ولعله لا مختلف كثيرا والتفسير الحديث للاتحاد الكيمياوى الذي يتم باتصال ذرات العناصر بعضها ببعض .

كَذَلِكُ نَجُدُ أَنْ ابن سينا قد ذكر فى كتابه ورسالة فى صناعة

الإكسير، شيئاً كثيراً عن الاتحاد الكيمياوى وإن عبر عنه بالتداخل الكيمياوى مما يدلل على معرفة العلماء العرب لبعض صور الاتحاد الكيمياوى في وقت مبكر.

الوزن النوعي ودفع السوائل

عرف العلماء العرب الوزن النوعي للعناصر منذ فترة طويلة . ويمكن الاستدلال على ذلك مما ذكره جابر بن حيان في كتابه ، الأحجار على رأى بيناس ، فهو يقول : (اعمد إلى سبيكة ذهب أحمر خالص في جيد يكون وزنها درهماً وسبيكة فضة بيضاء خالصة يكون وزنها درهماً ، ثم ضع الذهب في أحد كفتي ميزان والفضة في الكفة الأخرى ثم دَلِّ الكفتين في ذلك الماء الذي صُفِّيَ دخله (خلا من الشوائب) إلى أن تغوصا فيه فإنك تجد الكفة التي فيها الذهب ترجح الكفة التي فيها الفضة وذلك لصغر جرم الذهب (صغر الحجم) وانتفاش الفضة ، وذلك لا يكون إلا من اليبوسة التي فيها ، فاعرف الزيادة التي بينهما بالصنجة ، ويتبين من ذلك أن العلماء العرب كانوا يعرفون الوزن النوعي للعناصر المختلفة وقوله : إن ذلك لا يكون إلا من اليبوسة كأنه يقصد اختلاف الكثافة ؛ كما أن ذكره صغر جرم الذهب يعد تعبيراً عن معرفتهم بأن دفع الماء للأجسام يتناسب طرديا والحجم أو بمعنى آخر مع وزن السائل المزاج .

ونحن لا نستطيع أن نحكم حتى هذه اللحظة : هل استنبط جابر

هذه القاعدة وحده أوكان على علم بقاعدة أرشميدس؟.

هذا وقد عرف العلماء العرب كثيراً من النظريات والمبادئ العلمية التى لم تكن معروفة من قبل: فقد وصف جابر بن حيان في كتابه و الكامل ، بعض التفاعلات الكيمياوية وما يدخل على المواد المتفاعلة والناتجة من تغيرات كانطلاق الحرارة وامتصاصها. وبرغم صعوبة الأسلوب الذي كتبت به هذه التجارب فإنها تدل على معرفة بمبادئ الكيمياء الحرارية فهو يقول: و دبرنا شيئاً فخرج في معظم الأوقات لم يجز إلا بوزن فيه ، فوجدنا أنه قد اعتوره جزء من الحرارة ، والقصد من المدا الوصف أنه قام بتجربة عملية – ولم يجز إلا بوزن فيه – يعني أن هذه التجربة لم تصح إلا عند استخدام أوزان ثابتة ، ثم قوله – قد اعتوره جزء من الحرارة – يدل على أن التفاعل طارد للحرارة . ثم هو يقول: وكن للشيء حقيقة أصل ما عدل به عنها ولو بعشر معشار ، ثما يدل دلالة قاطعة على معرفة جابر بن حيان بقانون النسب الوزنية الثابتة في دلالة قاطعة على معرفة جابر بن حيان بقانون النسب الوزنية الثابتة في التفاعلات الكيمياوية .

كذلك عرف جابر ومن بعده من العلماء العرب عمليات التحليل . الكمى التي نعرفها اليوم فهو يقول : .

و من معانى الميزان أن يحلل الشيء المركب المحلوط تحليلاً كميًّا إلى عناصره التي منها ركب وخلط ومعرفة مقدار كل عنصر فيه ٤ . كذلك استطاع العرب أن يفرقوا بين أنواع المحاليل والمعلقات ، فنجد أن ابن عساكر يذكر عن خالد بن يزيد بن معاوية بن أبي سفيان الأموى العربي (٤٠٤ م) : « وتذاكروا الماء بحضرة عبد الملك بن مروان فقال خالد : إن شتتم أعذبت لكم ماء البحر ، فأتى بقلال من ماء ثم وصف كيف يصنع به حتى يعذب » ومن المعتقد أن ما فعله خالد كان شيئاً يشبه تقطير ماء البحر وليس الترشيح ؛ فن المعروف أن الترشيح لا يجدى في تعلية الماء أو إزالة ما به من أملاح ذائبة ، وقوله فأتى بقلال : يعنى أنه استخدم دوارق أو قوارير في هذه العملية وهي أساس في عمليات التقطير.

وقد ميز جابر بن حيان بين عمليتى التقطير والترشيح على طريقته الحناصة فقال وإن قال قائل: ما إيثار تقطير الماء هذا التقطير الكثير. وما الحاجة إلى ذلك ؛ فإن ذلك تعنت فى الصناعة ؟ فالجواب فى ذلك : ليطهر من دنسه بغير التقطير بمثا ليطهر من دنسه بغير التقطير بمثا التصفية ؛ فالجواب : التصفية تبعد ما يظهر من أوساخه وأدناسه ؛ فإن قال : ولم ذلك ؟ قيل له : إن الأوساخ التى فى الماء مخالطة لجرمه نفسه ، فالتصفية لا تعمل فيه شيئا بتة ».

ونلاحظ هنا أن جابر بن حيان قد عبر عن الفرق بين التصفية (الترشيح) وبين التقطير بمنهى الدقة ، فالترشيح لا يستطيع فصل الأملاح الذائبة ولا ينفع في هذه الحالة إلا التقطير بتحويل الماء إلى بخار ثم تكثيفه مرة أخرى إلى سائل نتى خال من الأملاح.

المنهج العلمى عند العلماء العرب

يتبين لنا من دراسة تاريخ العلم الحديث أن الأخذ بمبدأ التجرية والمشاهدة أو ما سمى فيا بعد بالمهج العلمى قد نشأ وتطور في العصور الوسطى على يد بعض الفلاسفة والعلماء التجربيين أمثال و روجر بيكون ، و دروبرت الشسترى ، و دفرانسيس بيكون ، وغيرهم .

ولكن الدارس الممحص لتاريخ العلماء العرب والعلم العربي يتبين على الفور دور العلماء العرب الواضح في الإعداد للهضة العلمية الحديثة بل يبدو له بجلاء أنهم هم واضعو أسس المهج العلمي التجريبي المتعارف عليه اليوم.

وقد توفرت لبعض العلماء العرب والمسلمين أمثال جابر بن حيان (وأبو بكر) الرازى الشروط الضرورية اللازم توفرها للباحث العلمى : فكان لهم إلمامهم التام بما وصل إليه العلم فى عصرهم ، كما كانت لهم لغهم العلمية الحاصة ومصطلحاتهم ، بالإضافة إلى دقتهم الفائقة فى إجراء التجارب والقدرة على الابتكار بجانب قوة ملاحظتهم وصحة استنتاجاتهم .

وقد كان لشدة حاسة بعض العلماء العرب في البحث العلمي

وميلهم الشديد للعلم التجريبي كل الأثر فى بناء العلم العربي وتطوره فى حدود إمكاناتهم وإمكانات الزمن الذى عاشوا فيه.

وبالإطلاع على كتب جابر بن حيان في الكيمياء مثل و الإيضاح ، و و البحث ، و و التجريد ، و و الحواص الكبير ، و و الميزان ، وغيرها يتضح لنا أن جابراً كان يمتاز على غيره من العلماء في ذلك العصر في أنه كان في مقدمة الذين أجروا التجارب العلمية على أسس علمية صحيحة تشبه إلى حد كبير الأساس الذي نسير عليه اليوم في المعامل والمختبرات : فقد دعا جابر بن حيان إلى الاهتمام بالتجربة ، وحث على إجرائها ، وطالب بالدقة في الملاحظة ؛ كما دعا إلى التأني وترك العجلة لتجنب ، الحطأ وقال : إن واجب المشتغل بالكيمياء هو العمل وإجراء التجارب وإن المعرفة لا تحصل إلا بها ، وطلب من الذين يعنون بالعلوم الطبيعية ألا يحاولوا عمل شيء مستحيل أو عديم النفع ، وأن عليهم أن يعرفوا السبب في إجراء كل تجربة وأن يتفهموا التعلمات جيداً. وقال في ذلك : وإن لكل صنعة أساليبها الفنية ، كما طالبهم بالصبر والمثابرة والتأنى فى استنباط النتائج واقتفاء 1 أثر الطبيعة مما تريده من كل شيء طبيعي ۽ .

ويقول هولميارد عن جابر وإن التأمل غير المفيد والبعد عن الملاحظة أمران لم نشهدهما فى عبقرية جابر الذى كان يفضل دائمًا العمل داخل المعمل تاركاً مجال الخيال! » ويصف جابراً العالم فى كتبه فيقول: « من ٍ كان دءوبا كان عالماً حقاً ومن لم يكن دءوباً لم يكن عالماً ، وحسبك بالدربة في جميع الصنايع أن الصانع الدرب يحذق وغير الدرب يعطل ، وقوله كذلك في كتاب الميزان : •إن كل نظرية تحتمل التصديق والتكذيب لا يصح الأخذ بها إلا مع الدليل القاطع ، وهو بذلك يضع مبدأ علميًا هامًا ، ففهوم النظرية عنده هو صلاحيها للتطبيق والتعميم .

ويمكن تلخيص المهج التجريبي لدى جابر بن حيان في النقاط التالية :

على صاحب التجربة العلمية أن يعرف علة قيامه بالتجربة التي يجريها .

على صاحب التجربة العلمية أن يفهم الإرشادات جيداً. ينبغي اجتناب كل ما هو مستحيل أو عقيم.

يحسن أن يكون المعمل في مكان معزول .

يجب أن يتخذ الكيمياوى أصدقاء ممن يوثق فيهم .

لابد أن يكون لديه الوقت الذي يمكنه من إجراء تجاربه.

أن يكون صبورا كتوما .

أن يكون دءوباً .

ألا تخدعه الظواهر فيسرع في الوصول بتجاربه إلى نتائجها .

ويتضح لنا من ذلك أن جابر بن حيان كان أول من ناقش بناء التجربة العلمية بهذا الوضوح فهو يدعو أولاً إلى تحديد الهدف من هذه التغيرية وهي نقطة في غاية الأهمية حيث إنها تحدد تركيب التجربة ومسار عطوات العمل بها. كذلك فهو يدعو إلى اتباع الأساليب العلمية المفروفة وتجنب كل مستحيل أوعقيم حتى لا يضيع وقت العالم ويجرى وياء الأوهام أو الخيالات أويتبع أساليب الشعوذة والخزعبلات. ويذكرنا هذا المبدأ بقضية تحويل العناصر الخسيسة إلى العناصر النفسية ولا يعقل أن يدعو بنفسه إلى هذا المبدأ العقلاني السليم ثم يعود فيجرى وراء هذه الأحلام ، ولابد أنه عند تناوله لهذه القضية قد تناولها كقضية علمية يحاول أن يثبتها أو ينكرها ، كذلك دعا جابر إلى اتخاذ أصدقاء ممن يوثق بهم أو من مستواه العلمي نفسه ؛ فهؤلاء قد يعينونه في رسم يوثق بهم أو من مستواه العلمي نفسه ؛ فهؤلاء قد يعينونه في رسم نعطوات العمل أو في مناقشة النتائج ، وهي صورة مبسطة لما يقوم به المغالم اليوم : فهو يقوم بمراجعة كل ما سبق معرفته في مجال عمله قبل المبدء في إجراء تجاربه ، ثم يسرع بعد ذلك في نشر نتائجه حتى يطلع عليها المبدء في إجراء تجاربه ، ثم يسرع بعد ذلك في نشر نتائجه حتى يطلع عليها المبدء في إجراء تجاربه ، ثم يسرع بعد ذلك في نشر نتائجه حتى يطلع عليها المبداء الآخرون الذين تخصصهم في المجال نفسه .

وبجانب كل هذا فقد دعا جابر كذلك إلى الصبر والمثابرة وهما أهم المصفات التي تميز الباحث العلمي ، فهو لا يكل ولا يمل ، بل يعيد التنجربة مرات ومرات ؛ حتى يصل إلى أهدافه ، كما أنه أوصى بعدم التشرع في استقراء النتائج ، وكأنه يدعو بذلك إلى مبدأ النقد الذاتي الله يقوم عليه كل بحث علمي : فالعالم يجرى التجربة ، ويستخلص منها أكثر من نتيجة ، ثم يضع أمامه مختلف الاستنتاجات ، ويعرضها

للفحص الدقيق حتى يشبها أو ينكرها,، وهكذا فهو لا يتسرع ولا تخلعه الطواهر. وقد قال في ذلك في المقالة الأولى من كتابه الحواص الكبير:

و إننا نذكر فى هذا الكتاب خواص ما رأيناه فقط دون ما سمعناه أو قبل لنا أو قرأناه ، بعد أن امتحناه وجربناه ، قما صبح أوردناة وما بطل رفضناه ، وما استخرجناه نحن أيضاً قايسناه على أحوال هؤلاء القوم » .

ويتضح من ذلك أنه بجرى التجربة ويمتحن وبجرب ولا يذكر إلا الصحيح فقط من النتائج ، ثم هو بعد ذلك يقارن بين ما توصل إليه وما سبق معرفته في المجال نفسه .

وهكذا وضع جابر بن حيان أسس الأسلوب العلمى الحديث أو ما يسمى و المهج العلمى و التي يظن الكثير أنها من مبتكرات العصر الحديث وسبق جابر بذلك و بيكون و في إدراكها ، بل تفوق عليه في معوفة الكثير من عناصر هذا المهج ، وبذلك فإنه من حق عالمنا العرفي علينا اليوم أن نسجل له بالفخر والإعجاب مهجاً للبحث العلمى رسمه لنفسه في القرن الثامن وأوائل القرن الناسع الميلادى ، وهو مهج لوكتب بلغة عصرنا ، ولو فصل القول فيه قليلاً - لجاء وكأنه من تتاج هذا العصم !

واقرأ مثلاً هذه الجملة الواحدة يصف فيها مهجه : ووقد علمته بيدى وعقلي من قبل ، وبحثت عنه حتى صح ، وامتحته فما كذب! ، وتحمل هذه الجملة في ثناياها الكثير:

فغيها التجرية والمشاهدة ، والغرض والاستنتاج ، والمراجعة والنقد . الذاتى إلى غير ذلك من أساليب البحث العلمى المعروفة الآن .

ومع ما للتجربة العلمية من مكانة ملحوظة فى منهج البحث عند جابر بن حيان – فإنه لم يكف قط عن تأكيد أهمية الغرض النظرى فى كشف زوايا التجربة العلمية واحمالاتها ، فهو يجعل النظر سابقاً على العمل فيقول :

و إن من لم يسبق إلى العلم لم يمكنه إتيان العمل ، وذلك لأن العلل إنما تبرز الصورة فى المادة على قدر ما تقدم من العلم وإلا فما للعمل ياليت شعرى ؟ ه .

وقد بين جابر بن حيان بوضوح فى كتابه البحث ، موضوع التجربة الواقعية المحسوبة الذى يصلح فى البحث الكيمياوى ، وحث على التمسك به وعدم المخالفة ؛ حتى لا تضل فتردى ؛ كما أننا نجد فى كتابه والحواص الكبير، نصًّا ذا دلالة فى مناهج البحث إذ يقول :

و إنه ينبغى أن نعلم أولاً موضوع الأواثل والثوانى فى العقل ، وكيف
 هى حتى لا نشك فى شىء منها ولا نطالب فى الأواثل بدليل ونستوف
 الثانى منها بدلالته ؟ هـ .

وكذلك أمر الصناعة (علم الكيمياء) عند جابر بن حيان فهي 1 قوة وعلم صحيح عن رأى وثيق يأتى ف موضوع ما ۽ وكل صناعة لابد من۔ سبق العلم فى طلبها للعمل كما كان يوصى دائماً بقوله و انظر واعلم ثم اعمل و وكأنى به يؤكد أن التجارب العلمية لا تستخدم إلا لمساندة الفكر الحروأن العلوم لا تتقدم إلا بالأفكار الجديدة ، وأن مهمة المهج التجريبي إنما تقتصر على أولئك الذين لديهم القدرة على استنباط أفضل النائج الممكنة .

وقد قال جابر فى ذلك :

و واعمل على أنها صنعة تحتاج إلى دربة ، بل هى أعظم ، لأنها غير موجودة فى الحس ، وإنما هو شىء قائم فى العقل ، فن أطال درسه كانت سرعته فى التراكيب على قدر ذلك ومن قصر كان على حالته » . وقد كان لكتابى جابر بن حيان و الإتقان » ، و رسالة الأقران ، اللذين ترجا إلى اللغة اللاتينية فى القرن الثالث عشر الميلادى – كل الأثر فى رسم المنهج التجريبي فى أوربا فى العصور الوسطى وفى السير على هداه . وقد أنار ذلك الطريق لكثير من العلماء الأوربيين فها بعد أمثال روجر بيكون وروبرت الشسترى وفرانسس بيكون ونيوتن وجاليليو و والتون ويويل ولافوازيه وبريستلى وغيرهم .

وإذا تدارسنا المنهج العلمى التجريبي لدى جابر بن حيان من واقع عطوطاته وتجاربه واستنتاجاته الكثيرة – نجد أن جابر بن حيان هو أول من جعل الكيمياء علماً حقيقيًا ، وأزاح عنها ستار الكهانة والسرية ، وفضً من حولها ظروف التحايل والاحتكار ؛ كما كانت من قبل أوكما

يقول هو لمبارد و موضوعاً للشعوذة والجدل لا للبحث العلمي ! . . وهكذا نجد أن المهج العلمي لجابر بن حيان يتلخص في الفرض النظري ثم البحث عا يؤكده أو يدل عليه في الواقع المحسوس ، ومواصلة البحث والتطبيق والدقة في التجربة إلى أن يصل الباحث إلى قانون عام ، ثم امتحان هذا التعميم الذي أحذ صورة القانون ، لا فيا يدلل على صدقه فقط ، بل فيا يمكن أن نجالفه أيضاً إن وجد ؛ إذ أن صورة القانون العلمي لا تكمل في حقيقها إلا بكشفه ما يحدث فعلاً .

وقد تحدث جار كذلك عن الأمانة العلمية وعن صدق العالم

التجريبي وعن رسالته فقال: وما افتخرت الحكماء بكثرة العقاقير؛ وإنما افتخرت بجودة التدبير، فعليك بالرفق والتأنى وترك العجلة ، وقد كان جابر بن حيان هو أول من أرسى قواعد المهج العلمى التجريبي من الكيمياويين العرب، وتبعه فى ذلك كثير من العلماء الآخرين، فبعد ذلك بقرن من الزمان جاء كيمياوي العرب الثانى أبو بكر محمد بن زكريا الرازى (٩٣٢ م) واتبع هو الآخر طريق جابر فى المحث.

وقد أوضح أبو بكر الرازى فى كتابه و سر الأسرار و منهجه العلمى والأسلوب الذى كان يسير عليه فى إجراء تجاربه وهو على حسب تعبيره يقوم على أربع قواعد هى :

الوضوح : وهي ألا أنظر إلى أي شيء بعين الحقيقة إلا بعد أن أدرك

أنه كذلك . ويعنى ذلك أن أتلاف التسرع والتنبؤ ، وألا أتبنى من الآراء إلا ما تجلى لعقلى بوضوح وسرعة بجولان دون الشك فيه .

التحليل: تجزئة كل مشكلة من المشاكل التي أقوم بدراسها إلى أكبر عدد ممكن من الأجزاء وذلك للتمكن من حلها على أصلح وجه. التدرج: وهو تسيير تفكيرى بانتظام، فأبدأ بأبسط الأمور وأسهلها فهماً، وأصعد تدريجيًّا لمعرفة أكثرها تعقيداً على افتراض النظام أيضاً بين الأمور التي لا يتعلق بعضها ببعض.

الإعادة والاستقصاء: القيام بإحصاءات تامة فى كل لحظة ، والقيام بإعادات عامة لأتيقن أنى لم أهمل شيئاً.

وكان الرازى يبتدئ دائماً بوصف المواد التى يشتغل بها ، ثم يصف الأدوات والآلات التى كان يستعملها ، وبعد ذلك يصف الطريقة التى يتبعها فى تحضير المركبات . وقد وصف الرازى فى كتبه ما يزيد على عشرين جهازاً ، منها : الزجاجى ، ومنها المعدنى ، وصفاً دقيقاً على غرار ما نراه الآن فى الكتب الحديثة ، وفوق ذلك كان يشرح كيفية تجهيز الأجهزة المعقدة ، ويدعم شروحه بالتعليات التفصيلية الواضحة ، وهو بذلك قد وضع تنظيماً علمياً يقربها بهن المتفاتم الذى يتبعه علماء هذا العص

الأعال العلمية العربية الهامة في مجال الكيمياء

كان للعرب فضل السبق فى اكتشاف كثير من أوليات علم الكيمياء والقيام بكثير من الأعال العلمية الهامة فى هذا المجال .

وتعتبر الأحاض المعدنية حجر الأساس فى تقدم الكيمياء ، بل لا يمكن تصور علم الكيمياء دون أحاض ، وقد عرف العلماء العرب الأحاض المعدنية الأربعة وهى حمض النتريك وحمض الميدروكلوريك وحمض الكبريتيك والماء الملكى واستخدموها فى تجاربهم المختلفة . وينسب اكتشاف حمض النتريك إلى جابر بن حيان الذى لم يكن يعرف قبله من الأحاض ما هو أقوى من الحل المركز . وقد ذكر جابر تحضير هذا الحسمض فى كتابه ، صندوق الحكمة ، تحضير هذا الحسمض فى كتابه ، صندوق الحكمة ، الأنبيق مع الشب والزاج القبرصى (كبريتات الحديدوز) وسماه الماء الحلل أو الماء الحاد كناية عن قدرته الأكالة ، ثم بين كيف أنه يذيب الذهب عند إضافة ملح النشادر (كلوريد الأمونيوم) إليه ، وبذلك الخون جابر هو أول من حضر الماء الملكى (خليط من حمض النتريك

وحمض الهيدروكلوريك). وقد ذكر ذلك كل من روسكا فى بحثه بعنوان « طريقة تحضير المياه الحامضة عند جابر والرازى » ودرابر فى كتابه « النمو الفكرى لأوربا » .

كذلك قام جابر بتحضير حمض الهيدروكلوريك بتقطير مخلوط من ملح الطعام والزاج الأخضر والزاج القبرصي ووصف الحمض الناتج بأنه نوع من المياه الحادة التي تذيب المعادن. ولم يعرف حمض الهيدروكلوريك في أوربا حتى أواسط القرن السابع عشر عندما حضره العالم الألماني جلوبر Glauber (١٦٤٨ م).

وقد كان الرازى المتوفى عام ٩٤٠ م أول من وصف تحضير حمض الكبريتيك وذلك بتقطير الزاج الأخضر (كبريتيك الحديدوز) أو بحرق الكبريت فى الهواء فى وجود الماء ، وقد بين الرازى ذلك فى كتابه ، البير الكبير ، وذكر فائدته فى الصياغة وغيرها وأسماه زيت الزاج ، كما أطلق عليه أحياناً اسم كبريت الفلاسفة ، وقد حقق ذلك كثير من العلماء الغربيين مثل هولميارد وروسكا واتفقوا جميعاً على نسبة هذا الحمض إلى الرازى .

وجدير بالذكر أن شتال عام ١٦٩٧م استخدم طريقة (أبو بكر) الرازى فى تحضير حمض الكبريتيك وذلك بحرق الكبريت فى الهواء، ولكنه أخطأ فى فرضه أن الكبريت يتركب من حمض الكبريتيك ومن الفلوجستون الذي يتطاير عند حرق الكبريت ويتبقى الحمض.

وقد عرف الكيمياويون العرب عدة أحاض عضوية واستخدموها في تحضيراتهم ، وينسب حمض الحليك إلى شيخ الكيمياويين العرب جابربن حيان الذي حضره بتقطير الحل ، وكان العرب يحصلون على الحل من عصير العنب ، وقد اشترط الكياوي العربي ضرورة تهوية المحلول حتى يتم التخمر والتحول إلى خل وقال في ذلك : وحتى يطهر الحل ه كناية عن ضرورة تحول كل الكحول الناتج إلى خل لأن الكحول أو الحمر محرم شربها.

ويحتوى كتاب و الإيضاح ، لجابر بن حيان على طريقة تحضير حمض الحليك الذى أسماه الحل المصعد أو روح الروح ، وذلك بتقطير السائل المحتوى على الحل عدة مرات حتى يحصل فى نهاية الأمر على الحمض المركز.

كذلك ذكر العرب فى مؤلفاتهم حمض الطرطريك وأسموه الطرطر، والمعتقد أنهم استخرجوه من ملح الطرطير الذى فصلوه من قبل من عصير العنب أو من الممر الهندى ؛ كذلك عرف العرب حمض الليمونيك وكان يدعى ماء الليمون أو حمض الأترج وذكره جابر فى كتابه و صندوق الحكمة .

وللقلويات كذلك دور هام فى تقدم علم الكيمياء وكثيراً ما وردت كلمة « القلى » فى مخطوطات الكيمياويين العرب أمثال جابر والرازى وابن سينا وغيرهم ، ثم نقلت إلى اللغة اللاتينية فها بعد » "Alkali" ومازالت تستعمل حتى اليوم. وقد عرف الكيمياويون العرب هيدروكسيد الكالسيوم أو الجير المطفأ ومحلول النشادر والصودا الكاوية ، وعرفوا خواصها ؛ كما بينوا أنها تتحد هي والأحاض لتكوين أملاح.

كذلك استطاع الكيمياويون العرب التمييز بين أملاح الصوديوم وأملاح البوتاسيوم ، فكان الرازى أول من فرَّق بين كربونات الصوديوم (ملح الرماد) وكربونات البوتاسيوم (ملح القلى) وشرح استخلاص هذين الملحين من رماد النباتات .

وكان لجابر والرازى فضل كبير فى الاستفادة من نتائج تجاربها فى الكيمياء وتطبيقاتها فى مجال الطب والعلاج وكأنها كانت بداية الكيمياء العلاجية التى نعرفها اليوم.

وقد أدخل العرب طريقة فصل الذهب عن الفضة بالحل بحمض النريك ، كما أمكهم الحصول على كل من عنصرى الزرنيخ والأنتيمون من كبريتيداتها وذلك بصهرهما مع الرماد ، كما برزوا في صناعة الحذيد وفي الدباغة ، وتركوا لنا كما يقول وايدمان كتابات وافية فصلوا فيها صناعات السكر والزجاج والأحجار الكريمة والطلاء . وقد استخدم جابر بن حيان ثانى أكسيد المنجنيز في صناعة الزجاج ، واستخدم الرمل الأبيض الحالي من أكاسيد الحديد للحصول على زجاج ناصع البياض . كذلك حضر جابر مادة براقة من كبريتيد النحاس واستخدمها في كتابة الخطوطات بدلاً من الذهب ، كذلك قام بتحضير واستخدمها في كتابة الخطوطات بدلاً من الذهب ، كذلك قام بتحضير

نوع خاص من الطلاء يقى الثياب من البلل ، ويمنع الصدأ عن المعادن كما أنه اكتشف أن الشب Olum يساعد على تثبيت الألوان فى الصباغة ، ومازلنا إلى اليوم نستخدم هذه الطريقة فى الصباغة . كذلك صنع جابر ابن حيان نوعاً من الورق غير قابل للاحتراق نسخ عليه كتاب الإمام جعفر الصادق فى الحكمة حرصاً عليه من الاحتراق . ويقول ابن الأثير فى ذلك : وإن العرب استعملوا أدوية خاصة إذا طُلِى بها الحشب امتنع احتراقه » .

وقد برع العرب فى صناعة الورق ويقول لويجى رينالدى: 1 إن العرب أول من أدخل صناعة الورق إلى أوربا وأنشؤا لذلك مصانع عظيمة فى الأندلس وصقلية ، ومنذ ذلك الحين انتشرت صناعة الورق فى إيطاليا كلها .

والحلاصة أن ما قبل عن التجاء الكيمياويين العرب فى كثير من أعالهم إلى أمور غيسبية أو إلى أعال السحر والشعوذة واستناداً إلى ما شاع عنهم وعمن حذا حذوهم من علماء الغرب غير صحيح : فقد أخذ من قل هذا الرأى تجاربهم بظواهرها دون أن يبذل ما يكفى من الجهد فى دراستها واستخراج جوهرها واستقراء كتاباتهم على ضوء المفهوم الحديث لعلم الكيمياء .

وحقًا لقد اختلط الأمر على كثير من العلماء العرب في تفسير نتائج عن عند المداء وفي العمل عنوفي المداء وفي العمل عنوفي العمل المداء وفي المداء وفي العمل المداء وفي المداء وفي المداء وفي العمل المداء وفي المداء وفي العمل المداء وفي المدا

مناسب لإجراء تجاربهم ، وكان هذا هو العمل الأول المجهز تجهيزاً كاملاً ؛ كما أنهم ابتكرواكتيراً من الأجهزة والمعدات العلمية ، واتبعوا في أعالهم المهج العلمي التجريبي بمنهي الحرص والدقة ، وكثيراً ما نص جابر بن حيان في مؤلفاته على ضرورة الأخذ بهذا المهج والحرص عليه . وجدير بالذكر أن الكيمياويين العرب كانت لهم أصالة العلماء وعمق تفكيرهم وإخلاصهم وفنائهم في بحوثهم ، ولم يكن لهم من الوصولية والنفعية أو الادعاء أي نصيب . ويكني التدليل على ذلك أن نتذكر أن جابر بن حيان ، وهو شيخهم – كان صوفيًا زاهداً لجأ للعلم بكيانه ووجدانه للتعرف إلى الله سبحانه وتعالى عن طريق التأمل في خلقه

كانت مرتبة على أسس علمية بحتة ، فهم قد عرفوا أهمية تخصيص مكان

وما يهمنا التأكيد عليه في هذا الصدد - أن أمثال هذا الرجل من العلماء العرب هم العمد التي بنيت عليها الحضارة ، وهم صناع التاريخ البشرى المشرق .

ومخلوقاته وتصريفاته فى هذا الكون.

صدر من هذه السلسلة:

توفيق الحكم ١ – طعام الفم والروح والعقل د. فاروق الباز ٧ - الفضاء ومستقبل الإنسان المستشار على منصور ٣ - شريعة الله وشريعة الإنسان ٤ - أسس التفكير العلمي د . زکی نجیب محمود د. محمد رشاد الطوبي عالم الحيوان عل أدهم ٦ - تاريخ التاريخ د. توفيق الطويل ٧ - الفلسفة في مسارها التاريخي ٨ - حواء وبناتها في القرآن الكويم أمينة الصاوى د. محمد حسين الذهبي **9 - عام التفسير** د . عبد الغفار مكاوى ١٠ - المسرح الملحمي د. أحمد سعيد الدمرداش ١١ - تاريخ العلوم عند العرب ١٢ - شلل الأطفال د . مصطفي الديواني فتحي الإيارى ١٣ - الصهيونية د. نيلة إبراهم سالم ١٤ - البطولة في القصص الشعي د . عمد عبد الحادي ١٤م - عيون تكشف الجهول د . أحيد حيدي محبود 10 - الحضارة سلوى العنال ١٦ - أيامي على الهوا د عمد بدیع شریف ١٧ - المساواة في الإسلام د. سيد حامد النساج ١٨ – اللمة القميرة د. مصطفى عبد العزيز مصطفى ١٩ - عالم النبات أنور أحمد ٢٠ - العدالة الاجناعية في الإسلام

صلاح أبوسيف ٢١ - السيئا فن: أحمد عبد الجيد ٧٧ - قناصل الدول د. أحمد الحول ٧٧ - الأدب العربي والريخة. حسن رشاد ٢٤ - الكتاب والمكتبة والقارئ د . ساوي الملا و٧ - اعمة الفية د إبراهم حادة ٧٦ - طبيعة الدراما د. على حسني الخربوطلي ٧٧ - الحضارة الإسلامية د . فاروق محمد العادلي ٧٨ - علم الإجتاع حسن محشب ۲۸م- روح مصر فی قصص السباعی نروت أباظة ٢٩ - القصة في الشعر العربي د. كإل الدين سامح ٣٠ - العارة الإسلامية د پرسف عبد الجيد فايد ۲۹ - الغلاف الجوى د عبد العزيز اللسوق ٢٠١- عمود حسن اساعيل عمد عبد الني حسن ٣٧ - الاريخ عند الملمين د . مصری عبد الحمید حنوره ٣٧- الحلق الفق عيد العال الخامصي ٣٤ - البوصيرى المادح الأعظم للرسول عبد السلام هارون ٣٥ - النواث العربي أحمد حسن الباقورى ٣٦ - المردة الى الإعان د خلیل صابات ٣٧ - الصحافة مهنة ورسالة د . الدمرداش أحمد ٣٨ - يوميات طبيب في الأرياف عثان نویه ٣٩ - السلام وجائزة السلام المستشار عبد الحلم الجندى . ٤ - الشريعة الإسلامية جإل أبو رية ١٤ - ثقافة الطفل العربي د. محمد نور الدين عبد المنعم ٢٧ ـ المنة الفارسية

د. عبد المنعم النمر	27 – حضارتنا وحضارتهم
محمد قنديل البقل	25 - الأمثال الشعبية
د. حتين عمر	80 - التعريف بالاقتصاد
حسن فؤاد	٤٦ – المستوطنات اليهودية
عمد فرج	27 – بدر والفتح
د. عبد الحليم محمود	٤٨ – الفلسفة والحقيقة
د عادل صادق	49 - الطب النفسي
د . حسين مؤنس	٥٠ – كيف نفهم اليود
د فوزية فهم	٥١ - الفن الإذاعي
محمد شوقی آمین	٥٧ - الكتابة العربية
د . أحمد غريب	٥٣ – مرض السكر
فتحى سعيد	٥٤ - شوق أمير الشعراء لماذا ؟
د. أحمد عاطف العراقي	00 - الفلسفة الإسلامية
حسن النجار	٥٦ الشعر في المعركة
سامع كريم	٥٧ - طه حسين يتكلم
د عبد العزيز شرف	۵۸ – الإعلام ولغة الحيضارة
على شلش	09 – تاجور شاعر الحبُّ والحكمة
د . فرخندة حسن	٩٠ – كوكب الأرض
فاروق خورشيد	٦١ - السير الشعبية
د. إبراهيم شتا	٦٢ - التصوف عند الفرس
د . أمال فريد	٦٣ – الرومانسية في الأدب الفرنسي
 محمود بن الشريف	٦٤ – القرآن وحياتنا الثالثة
د. نم عطية	٦٥ – التعبيرية في الفن التشكيلي
فؤاد شاكر	٦٦ ميراث الفقراء
77	,

المهندس حسن فتحي ٧٧ - العارة والبيئة د . صلاح نامق ٨٧ - قادة الفكر الاقتصادى معبود كامل ٦٩ - المسرح الغنائي العربي د. يوسف عز الدين عيس ٧٠ - اق أم الطبيعة ٧١ - بحر الحواء الذي نعيش فيه د. مدحت إسلام د. رجاء ياقوت ٧٧ - الأدب الفرنسي في عصر النهضة رجب سعد السيد ٧٧ - الحرب خيد التلوث يوسف الشاروني ٧٤ - القصة والمجتمع عبد 🐞 الكبير ٧٥ - المنطرون الثلالة ٥٧٥- محمود أبو الوقا فتحى سعيد لواء/ جال الدين محفوظ ٧٧ - العسكرية الإسلامية د. محمد عبد الله بيومي ٧٧ - التفايات الذرية د . أحمد المفازي ٧٨ - الإعلام والتقد الفني د. عبد العزيز حمودة ٧٩ - المسرح الأمريكي د. محمد فتحي عوض الله ٨٠- زحف الصحراء د . کلیر فهم ٨١ - مثاكل العلفل النفسية د. حسين مجيب المصري ٨٧ - الأنب التركي د. محمد صادق صبور ٨٢ - مضادات الحيوية د. انجيل بطرس ٨٤ - الرواية الإنجليزية ٨٥ - الضحك قلسفة وفن جلال العشري ٨١ - الاستفارات الأجنية د. عبد الواحد الفار ٨٧ - لغنا الحبيلة فاروق شوشة ٨٨ - الحرب عند العرب د. عد الرحمن زكي نشأت التعلم ٨٩- كلا غيزل الكاء

د . حسين فوزي النجار	٩٠ – الإسلام وروح العصر		
د . عبد الحميد يونس	٩١ - التراث الشعي		
د . محمد مهران	97 - علم المنطق		
د . رجب عبد السلام	٩٣ – القلب وتصلى الشرايين		
سعد الخادم	94 - فن الحزف		
د . محمد أحمد العزب	٩٥ - الإعجاز القرآني		
د . مختار الوكيل	97 – سفراء النبي		
د. عبد العظيم المطعني	٩٧ - ساعة مع القرآن العظم		
د. محمد حسن عبد العزيز	٩٨ - لغة الصحافة الماصرة		
د . محمد الحلوجي	٩٩ - الكيمياء الصناعية		
د . عل شلش	١٠٠– الدراما الأفريقية		
شفيق عبد اللطيف	١٠١- وكالات الأتباء		
محمد فهمي عبد اللطيف	١٠٧- الحدونة والحكاية الشمية		
د . أحمد حمدي محمود	١٠٢- ألف باء السياسية		
غط اس عبد لللك	١٠٤- تطور الشعر في العناء العربي		
عبده مباشر	١٠٥- الحرب الإلكترونية		
حسن محسب	١٠٩- البطل ف القصة المصرية		
د . عمد طلعت الأبراشي	١٠٧ - عجالب الحشرات		
أنور شتا	١٠٨ – الإذاعة عارج الحدود		
د فاروق الباز	۱۰۸م- مصر الحضواء		
عبد السميع الهوارى	.١٠٩ – القانون الطبيعي وقواعد العدالة		
أحمد الحضرى	١١٠ - فن التصوير السياني		
د . محمد فتحي عوض لق	١١١ – الطسساقة .		
شريفة فتحى	١١٧ – الفن والمرأة		

د . مصطنی کال وصنی فتحى أبو الفضل د . منی فرید عياس عضر د. طلعت حسن د . باهور لیب د . عمود الكردى أحمد زكي د. على السكرى د. سيد عبد التواب د. عفاف زيدان د. عبد العزيز أمين حسن القباني عمد عبد الحميد بسيوني فيحى العشرى عمد قنديل البقل د. مصطفى الديوافي کال عدوح حمدی المستشار محمد عبد الفتاح الشهاوى د . نعات أحمد فؤاد د . عوض الدحة المستفار عمد فتحى د. عبد العزيز شرف د. فاروق الرشيدي

١١٣ - نظام الحكم في الإسلام ١١٤ - رحلق مع الرواية ١١٥ - التطسبور ١١٦ - الأدب والمواطن ١١٧ - آفاق جديدة في التعلم ١١٨ - الفن القبطي ١١٩ - اجماعيات التنمية ١٧٠ - للسرح الشامل ١٧١ -- رسائل إخوان الصفا ١٧٧ - الرمزية الصوفية في القرآن ١٧٧ - الحب في الشعر الفارسي ١٧٤ - الإنسان والعسسلم ١٧٥ - نظرات في القضة القصيرة 177 - الفراعنة أساطين الطب ١٧٧ - كهسف الحكيم ۱۲۸ – فنون الزجل ١٧٩ – للألبان فلسفة وأسرار . ١٣٠ - الدراما اليونانية ١٣١ - الأسرة في الدين والحياة ١٣٧ - الأدب والخضارة ١٢٣٠ - الجراحة علم وفن ١٣٤ - علم النفس والجريمة ١٣٥ - فن المقال الصحق ١٣٩ - الإخراج السيفالي

د. أميرة حلمي مطر
 د. إبراهم فؤاد أحمد
 صبحي الشاروني

۱۳۷ – فلسفة الجال ۱۳۸ – النظام المالی فی الإسلام ۱۳۹ – الفن التأثری

1941/4-93		رقم الإيداع	
ISBN	444-4487-44-1	الترقيم الدولى	
1	1/4-/11		

, 1/10-/21

طبع بمطابع دار المعارف (ج. م. ع.)



<u>ارالهمارات سارا</u>

لشائليت

معجم جمع فأرعى ، فهو يغنى عن الماجم جميعها . ولا تغنى عنه الماجم الأخرى مجتمعة .

وهذه الطبعة الجديدة قد رتبت على ترتيب الحروف الهجائية ، وضبطت ضبطاً كاملاً ، ونقيت من أعطاء الطبعات السابقة ، واستكل كثير من نقصها .

احرص على اقتناء هذا المعجم التفيس الذي يصدر تباعاً في أول الشهر وفي منتصفه .

- متصددتهاعتاف اجساء کل اليومتا
- كل جزء في ٩٦ صفحة مغلفة بالبلاستيك
- سيسعسر الجسيزه وع فتسرشستا

هـد الكياب

العرب إسهاماتهم وإضافاتهم العلم الكيمياء، فلم يعقوا عند محرد النقل والترجمة والاقتباس، بل تعدى خاطهم إلى التطوير والاصافة والابتكار.

وهذه إحاطة واعبة بدور العلماء العرب. والمجازاتهم العلمية ، تما جعل من بعصهم رواداً في محال الكيمياء.